

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number : 2001-348483

(43) Date of publication of application : 18.12.2001

(51) Int.CI. C08L 83/07
 C08K 3/22
 C08K 5/00
 C08K 9/06
 C08L 83/05

(21) Application number : 2000-171477

(71) Applicant : DOW CORNING TORAY SILICONE
 CO LTD

(22) Date of filing : 08.06.2000

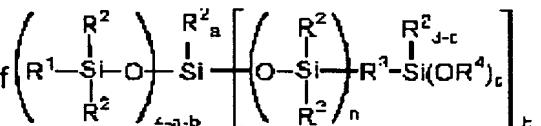
(72) Inventor : ENAMI HIROSHI
 ONISHI MASAYUKI
 OKAWA SUNAO
 AMAKO MASAAKI

(54) HEAT-CONDUCTIVE SILICONE RUBBER COMPOSITION

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a heat-conductive silicone rubber composition having good handling properties and processability even when a large amount of a heat-conductive filler is incorporated.

SOLUTION: The heat-conductive silicone rubber composition comprises (A) a curable organopolysiloxane, (B) a curing agent, (C) a heat-conductive filler, the surface of the component (C) having been treated with a silalkylene oligosiloxane represented by the formula (wherein R1 is a \geq 2C monovalent hydrocarbon group having no aliphatic unsaturated bond; R2 is the same or different 1-10C monovalent hydrocarbon group having no aliphatic unsaturated bond; R3 is a \geq 2C alkylene group; R4 is an alkyl group; (a) is an integer of 0-2; (b) is an integer of 1-3 and a+b is an integer of 1-3; (c) is an integer of 1-3; and (n) is 0 or 1).



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of

rejection]

[Kind of final disposal of application other than
the examiner's decision of rejection or
application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision
of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's
decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開2001-348483

(P2001-348483A)

(43) 公開日 平成13年12月18日 (2001.12.18)

(51) Int.Cl.⁷
C 08 L 83/07
C 08 K 3/22
5/00
9/06
C 08 L 83/05

識別記号

F I
C 08 L 83/07
C 08 K 3/22
5/00
9/06
C 08 L 83/05

テマコード(参考)
4 J 0 0 2

審査請求 未請求 請求項の数14 O L (全 13 頁)

(21) 出願番号 特願2000-171477(P2000-171477)

(22) 出願日 平成12年6月8日 (2000.6.8)

(71) 出願人 000110077

東レ・ダウコーニング・シリコーン株式会社

東京都千代田区丸の内一丁目1番3号

(72) 発明者 江南 博司

千葉県市原市千種海岸2番2 東レ・ダウコーニング・シリコーン株式会社研究開発本部内

(72) 発明者 大西 正之

千葉県市原市千種海岸2番2 東レ・ダウコーニング・シリコーン株式会社研究開発本部内

最終頁に続く

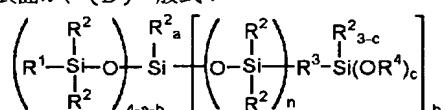
(54) 【発明の名称】 热伝導性シリコーンゴム組成物

(57) 【要約】 (修正有)

シリコーンゴム組成物。

【課題】 热伝導性充填剤を多量に含有させても、取扱性および成形性が良好である热伝導性シリコーンゴム組成物を提供する。

【解決手段】 (A)硬化性オルガノポリシロキサン、(B)硬化剤、及び(C)热伝導性充填剤から少なくともなる热伝導性シリコーンゴム組成物であって、前記(C)成分の表面が、(D)一般式：



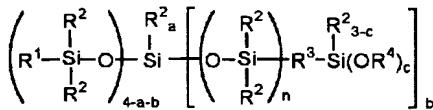
(式中、R¹は脂肪族不饱和結合を有さない炭素原子数2以上の一価炭化水素基、R²は同じか、又は異なる脂肪族不饱和結合を有さない炭素原子数1～10の一価炭化水素基、R³は炭素原子数2以上のアルキレン基、R⁴はアルキル基、aは0～2の整数、bは1～3の整数、かつ、a+bは1～3の整数、cは1～3の整数であり、nは0または1)で表されるシルアルキレンオリゴシロキサンで処理されていることを特徴とする热伝導性

1

【特許請求の範囲】

【請求項1】 (A)硬化性オルガノポリシロキサン、(B)硬化剤、および(C)熱伝導性充填剤から少なくともなる熱伝導性シリコーンゴム組成物であって、前記(C)成分の表面が、(D)一般式：

【化1】



(式中、R¹は脂肪族不飽和結合を有さない炭素原子数2以上の一価炭化水素基であり、R²は同じか、または異なる脂肪族不飽和結合を有さない炭素原子数1～10の一価炭化水素基であり、R³は炭素原子数2以上のアルキレン基であり、R⁴はアルキル基であり、aは0～2の整数であり、bは1～3の整数であり、かつ、a+bは1～3の整数であり、cは1～3の整数であり、nは0または1である。)で表されるシルアルキレンオリゴシロキサンで処理されていることを特徴とする熱伝導性シリコーンゴム組成物。

【請求項2】 (D)成分の(C)成分に対する処理量が、(C)成分100重量部に対して0.1～10重量部であることを特徴とする、請求項1記載の熱伝導性シリコーンゴム組成物。

【請求項3】 (C)成分がアルミナ粉末であることを特徴とする、請求項1記載の熱伝導性シリコーンゴム組成物。

【請求項4】 (C)成分が、(C-1)平均粒径が5～50μmである球状のアルミナ粉末と(C-2)平均粒径が0.1～5μmである球状もしくは不定形状のアルミナ粉末との混合物であることを特徴とする、請求項3記載の熱伝導性シリコーンゴム組成物。

【請求項5】 (C)成分が、(C-1)成分30～90重量%と(C-2)成分10～60重量%からなることを特徴とする、請求項4記載の熱伝導性シリコーンゴム組成物。

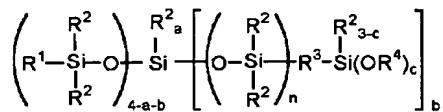
【請求項6】 (C)成分の含有量が、(A)成分100重量部に対して500～2,500重量部であることを特徴とする、請求項1記載の熱伝導性シリコーンゴム組成物。

【請求項7】 热伝導性シリコーンゴム組成物が、ヒドロシリル化反応および/または縮合反応により硬化するものであることを特徴とする、請求項1記載の熱伝導性シリコーンゴム組成物。

【請求項8】 (A)硬化性オルガノポリシロキサン、(B)硬化剤、(C)熱伝導性充填剤、および(D)一般式：

【化2】

2



(式中、R¹は脂肪族不飽和結合を有さない炭素原子数2以上の一価炭化水素基であり、R²は同じか、または異なる脂肪族不飽和結合を有さない炭素原子数1～10の一価炭化水素基であり、R³は炭素原子数2以上のアルキレン基であり、R⁴はアルキル基であり、aは0～2の整数であり、bは1～3の整数であり、かつ、a+bは1～3の整数であり、cは1～3の整数であり、nは0または1である。)で表されるシルアルキレンオリゴシロキサンから少なくともなることを特徴とする熱伝導性シリコーンゴム組成物。

【請求項9】 (D)成分の含有量が、(C)成分100重量部に対して0.1～10重量部であることを特徴とする、請求項8記載の熱伝導性シリコーンゴム組成物。

【請求項10】 (C)成分がアルミナ粉末であることを特徴とする、請求項8記載の熱伝導性シリコーンゴム組成物。

【請求項11】 (C)成分が、(C-1)平均粒径が5～50μmである球状のアルミナ粉末と(C-2)平均粒径が0.1～5μmである球状もしくは不定形状のアルミナ粉末との混合物であることを特徴とする、請求項10記載の熱伝導性シリコーンゴム組成物。

【請求項12】 (C)成分が、(C-1)成分30～90重量%と(C-2)成分10～60重量%からなることを特徴とする、請求項11記載の熱伝導性シリコーンゴム組成物。

【請求項13】 (C)成分の含有量が、(A)成分100重量部に対して500～2,500重量部であることを特徴とする、請求項8記載の熱伝導性シリコーンゴム組成物。

【請求項14】 热伝導性シリコーンゴム組成物が、ヒドロシリル化反応および/または縮合反応により硬化するものであることを特徴とする、請求項8記載の熱伝導性シリコーンゴム組成物。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は熱伝導性シリコーンゴム組成物に関し、詳しくは、高熱伝導性のシリコーンゴムを形成するために、熱伝導性充填剤を多量に含有させても、取扱性および成形性が良好である熱伝導性シリコーンゴム組成物に関する。

【0002】

【従来の技術】近年、トランジスター、IC、メモリーエレメント等の電子部品を搭載したプリント回路基板やハイブリッドICの高密度・高集積化にとって、これらを効率よく放熱するために各種の熱伝導性シリコーンゴムが使用されている。このような熱伝導性シリコーンゴム

50

を形成するための熱伝導性シリコーンゴム組成物としては、ビニル基を含有するオルガノポリシロキサン、オルガノハイドロジェンポリシロキサン、熱伝導性充填剤、アミノシランとエポキシシランとアルキルチタネットから選択される接着付与剤、および白金系触媒からなる熱伝導性シリコーンゴム組成物（特開昭61-157569号公報参照）、一分子中に平均2個のアルケニル基を含有するオルガノポリシロキサン、一分子中に平均3個以上のケイ素原子結合水素原子を含有するオルガノポリシロキサン、酸化亜鉛と酸化マグネシウムからなる熱伝導性充填剤、充填剤処理剤、および白金系触媒からなる熱伝導性シリコーンゴム組成物（特開昭62-184058号公報参照）、一分子中に少なくとも0.1モル%のアルケニル基を含有するオルガノポリシロキサン、一分子中に少なくとも2個のケイ素原子結合水素原子を含有するオルガノハイドロジェンポリシロキサン、平均粒径が10～50μmである球状アルミナ粉末、平均粒径が10μm未満である球状または非球状アルミナ粉末、および白金または白金系化合物からなる熱伝導性シリコーンゴム組成物（特開昭63-251466号公報参照）、アルケニル基含有オルガノポリシロキサン、オルガノハイドロジェンポリシロキサン、平均粒径が0.1～5μmである無定型アルミナ粉末、平均粒径が5～50μmである球状アルミナ粉末、および白金系触媒からなる熱伝導性シリコーンゴム組成物（特開平2-41362号公報参照）、一分子中に少なくとも2個のケイ素原子結合アルケニル基を含有するオルガノポリシロキサン、一分子中に少なくとも3個のケイ素原子結合水素原子を含有するオルガノハイドロジェンポリシロキサン、平均粒径が5～20μmの熱伝導性充填剤、接着助剤、および白金または白金系化合物からなる熱伝導性シリコーンゴム組成物（特開平2-97559号公報参照）が知られている。

【0003】しかしながら、このような熱伝導性シリコーンゴム組成物において、高熱伝導性のシリコーンゴムを形成するためには、熱伝導性シリコーンゴム組成物中の熱伝導性充填剤の含有量を多くしなければならないが、その取扱い性および成形性が悪くなるという問題があった。

【0004】

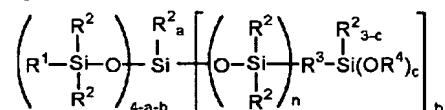
【発明が解決しようとする課題】本発明者は上記の課題について鋭意検討した結果、本発明に達した。すなわち、本発明の目的は、高熱伝導性のシリコーンゴムを形成するために、熱伝導性充填剤を多量に含有させても、取扱い性および成形性が良好である熱伝導性シリコーンゴム組成物を提供することにある。

【0005】

【課題を解決するための手段】本発明の熱伝導性シリコーンゴム組成物は、(A)硬化性オルガノポリシロキサン、(B)硬化剤、(C)熱伝導性充填剤から少なくともな

る熱伝導性シリコーンゴム組成物であって、前記(C)成分の表面が、(D)一般式：

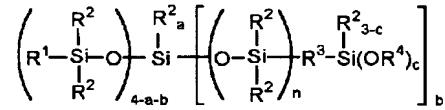
【化3】



（式中、R¹は脂肪族不飽和結合を有さない炭素原子数2以上の一価炭化水素基であり、R²は同じか、または異なる脂肪族不飽和結合を有さない炭素原子数1～10の一価炭化水素基であり、R³は炭素原子数2以上のアルキレン基であり、R⁴はアルキル基であり、aは0～2の整数であり、bは1～3の整数であり、かつ、a+bは1～3の整数であり、cは1～3の整数であり、nは0または1である。）で表されるシルアルキレンオリゴシロキサンで処理されていることを特徴とする。

【0006】また、本発明の熱伝導性シリコーンゴム組成物は、(A)硬化性オルガノポリシロキサン、(B)硬化剤、(C)熱伝導性充填剤、および(D)一般式：

【化4】



（式中、R¹は脂肪族不飽和結合を有さない炭素原子数2以上の一価炭化水素基であり、R²は同じか、または異なる脂肪族不飽和結合を有さない炭素原子数1～10の一価炭化水素基であり、R³は炭素原子数2以上のアルキレン基であり、R⁴はアルキル基であり、aは0～2の整数であり、bは1～3の整数であり、かつ、a+bは1～3の整数であり、cは1～3の整数であり、nは0または1である。）で表されるシルアルキレンオリゴシロキサンから少なくともなることを特徴とする。

【0007】

【発明の実施の形態】本発明の熱伝導性シリコーンゴム組成物を詳細に説明する。本発明の熱伝導性シリコーンゴム組成物は、(A)硬化性オルガノポリシロキサン、(B)硬化剤、(C)熱伝導性充填剤から少なくともなる熱伝導性シリコーンゴム組成物であって、前記(C)成分の表面が、(D)シルアルキレンオリゴシロキサンで処理されているか、あるいは前記(A)成分、前記(B)成分、前記(C)成分、および前記(D)成分から少なくともなることを特徴とする。本組成物の硬化機構は限定されず、例えば、ヒドロシリル化反応、縮合反応、フリーラジカル反応が挙げられ、好ましくは、ヒドロシリル化反応および/または縮合反応である。

【0008】(A)成分の硬化性オルガノポリシロキサンは本組成物の主剤であり、本組成物がヒドロシリル化反応硬化型のものである場合には、このオルガノポリシロキサンは一分子中に平均0.1個以上のケイ素原子結合

アルケニル基を有するものであり、好ましくは、一分子中に平均0.5個以上のケイ素原子結合アルケニル基を有するものであり、特に好ましくは、一分子中に平均0.8個以上のケイ素原子結合アルケニル基を有するものである。これは、一分子中のケイ素原子結合アルケニル基の平均値が上記範囲の下限未満であると、得られる組成物が十分に硬化しなくなる恐れがあるからである。このオルガノポリシロキサン中のケイ素原子結合アルケニル基としては、例えば、ビニル基、アリル基、ブチニル基、ベンチニル基、ヘキセニル基が挙げられ、好ましくは、ビニル基である。また、このオルガノポリシロキサン中のアルケニル基以外のケイ素原子に結合している基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、ベンチル基、ヘキシル基等のアルキル基；シクロベンチル基、シクロヘキシル基等のシクロアルキル基；フェニル基、トリル基、キシリル基等のアリール基；ベンジル基、フェネチル基等のアラルキル基；3,3,3-トリフルオロプロピル基、3-クロロプロピル基等のハロゲン化アルキル基が挙げられ、好ましくは、アルキル基、アリール基であり、特に好ましくは、メチル基、フェニル基である。また、このオルガノポリシロキサンの粘度は限定されないが、25°Cにおける粘度が50～100,000 mPa·sであることが好ましく、特には、100～50,000 mPa·sであることが好ましい。これは、25°Cにおける粘度が上記範囲の下限未満であると、得られるシリコーンゴムの物理的特性が著しく低下する傾向があるからであり、一方、上記範囲の上限を超えると、得られるシリコーンゴム組成物の取扱作業性が著しく低下する傾向があるからである。このようなオルガノポリシロキサンの分子構造は限定されず、例えば、直鎖状、分岐鎖状、一部分岐を有する直鎖状、樹枝状が挙げられ、好ましくは、直鎖状、一部分岐を有する直鎖状である。また、このオルガノポリシロキサンはこれらの分子構造を有する単一の重合体、これらの分子構造からなる共重合体、あるいはこれらの重合体の混合物であってもよい。

【0009】このようなオルガノポリシロキサンとしては、例えば、分子鎖両末端ジメチルビニルシロキシ基封鎖ジメチルポリシロキサン、分子鎖両末端メチルフェニルビニルシロキシ基封鎖ジメチルポリシロキサン、分子鎖両末端ジメチルビニルシロキシ基封鎖ジメチルシロキサン・メチルフェニルシロキサンコポリマー、分子鎖両末端ジメチルビニルシロキシ基封鎖ジメチルシロキサン・メチルビニルシロキサンコポリマー、分子鎖両末端トリメチルシロキシ基封鎖ジメチルシロキサン・メチルビニルシロキサンコポリマー、分子鎖両末端ジメチルビニルシロキシ基封鎖メチル(3,3,3-トリフルオロプロピル)ポリシロキサン、分子鎖両末端シラノール基封鎖ジメチルシロキサン・メチルビニルシロキサンコポリマー、分子鎖両末端シラノール基封鎖ジメチルシロキサン

ン・メチルビニルシロキサン・メチルフェニルシロキサンコポリマー、式：(CH₃)₂SiO_{1/2}で表されるシロキサン単位と式：(CH₃)₂(CH₂=CH)SiO_{1/2}で表されるシロキサン単位と式：CH₃SiO_{1/2}で表されるシロキサン単位と式：(CH₃)₂SiO_{1/2}で表されるシロキサン単位からなるコポリマーが挙げられる。

【0010】また、本組成物が縮合反応硬化型のものである場合には、(A)成分の硬化性オルガノポリシロキサンは一分子中に少なくとも2個のシラノール基もしくはケイ素原子結合加水分解性基を有するものである。このオルガノポリシロキサン中のケイ素原子結合加水分解性基としては、例えば、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基等のアルコキシ基；ビニロキシ基等のアルケノキシ基；メトキシエトキシ基、エトキシエトキシ基、メトキシプロポキシ基等のアルコキシアルコキシ基；アセトキシ基、オクタノイルオキシ基等のアシロキシ基；ジメチルケトオキシム基、メチルエチルケトオキシム基等のケトオキシム基；イソプロペニルオキシ基、1-エチル-2-メチルビニルオキシ基等のアルケニルオキシ基；ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ブチルアミノ基等のアミノ基；ジメチルアミノキシ基、ジエチルアミノキシ基等のアミノキシ基；N-メチルアセトアミド基、N-エチルアセトアミド基等のアミド基が挙げられる。また、このオルガノポリシロキサン中のシラノール基またはケイ素原子結合加水分解性基以外のケイ素原子に結合している基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基等のアルキル基；シクロベンチル基、シクロヘキシル基等のシクロアルキル基；ビニル基、アリル基等のアルケニル基；フェニル基、ナフチル基等のアリール基；2-フェニルエチル基等のアラルキル基が挙げられる。また、このオルガノポリシロキサンの粘度は限定されないが、25°Cにおいて20～100,000 mPa·sの範囲内であることが好ましく、特には、100～100,000 mPa·sの範囲内であることが好ましい。これは、25°Cにおける粘度が上記範囲の下限未満であると、得られるシリコーンゴムの物理的特性が著しく低下する傾向があるからであり、一方、上記範囲の上限を超えると、得られるシリコーンゴム組成物の取扱作業性が著しく低下する傾向があるからである。このようなオルガノポリシロキサンの分子構造は限定されず、例えば、直鎖状、一部分岐を有する直鎖状、分岐鎖状、環状、樹枝状が挙げられ、特に、直鎖状であることが好ましい。

【0011】このようなオルガノポリシロキサンとしては、例えば、分子鎖両末端シラノール基封鎖ジメチルポリシロキサン、分子鎖両末端シラノール基封鎖ジメチルシロキサン・メチルフェニルシロキサンコポリマー、分子鎖両末端トリメトキシシロキシ基封鎖ジメチルポリシロキサン、分子鎖両末端トリメトキシシリル基封鎖ジメチルシロキサン・メチルフェニルシロキサンコポリマー、分子鎖両末端メチルジメトキシシロキシ基封鎖ジメ

チルボリシリコサン、分子鎖両末端トリエトキシシリコシリ基封鎖ジメチルボリシリコサン、分子鎖両末端トリメトキシシリルエチル基封鎖ジメチルボリシリコサンが挙げられる。

【0012】また、本組成物がフリーラジカル反応硬化型のものである場合には、(A)成分の硬化性オルガノボリシリコサンは限定されないが、一分子中に少なくとも1個のケイ素原子結合アルケニル基を有するオルガノボリシリコサンであることが好ましい。このオルガノボリシリコサン中のケイ素原子結合アルケニル基としては、例えば、ビニル基、アリル基、ブチニル基、ベンテニル基、ヘキセニル基が挙げられ、好ましくは、ビニル基である。また、このオルガノボリシリコサン中のアルケニル基以外のケイ素原子に結合している基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、ベンチル基、ヘキシル基等のアルキル基；シクロベンチル基、シクロヘキシル基等のシクロアルキル基；フェニル基、トリル基、キシリル基等のアリール基；ベンジル基、フェネチル基等のアラルキル基；3, 3, 3-トリフルオロプロピル基、3-クロロプロピル基等のハロゲン化アルキル基が挙げられ、好ましくは、アルキル基、アリール基であり、特に好ましくは、メチル基、フェニル基である。また、このオルガノボリシリコサンの粘度は限定されないが、25°Cにおける粘度が5.0～100,000 mPa·sであることが好ましく、さらに、100～50,000 mPa·sであることが好ましい。これは、25°Cにおける粘度が上記範囲の下限未満であると、得られるシリコーンゴムの物理的特性が著しく低下する傾向があるからであり、一方、上記範囲の上限を超えると、得られるシリコーンゴム組成物の取扱作業性が著しく低下する傾向があるからである。このようなオルガノボリシリコサンの分子構造は限定されず、例えば、直鎖状、分岐鎖状、一部分岐を有する直鎖状、樹枝状が挙げられ、好ましくは、直鎖状、一部分岐を有する直鎖状である。また、このオルガノボリシリコサンはこれらの分子構造を有する单一の重合体、これらの分子構造からなる共重合体、またはこれらの重合体の混合物であってよい。

【0013】このようなオルガノボリシリコサンとしては、例えば、分子鎖両末端ジメチルビニルシリコシリ基封鎖ジメチルボリシリコサン、分子鎖両末端メチルフェニルビニルシリコシリ基封鎖ジメチルボリシリコサン、分子鎖両末端ジメチルビニルシリコシリ基封鎖ジメチルシリコサン・メチルフェニルシリコサンコポリマー、分子鎖両末端ジメチルビニルシリコシリ基封鎖ジメチルシリコサン・メチルビニルシリコサンコポリマー、分子鎖両末端トリメチルシリコシリ基封鎖ジメチルシリコサン・メチルビニルシリコサンコポリマー、分子鎖両末端ジメチルビニルシリコシリ基封鎖メチル(3, 3, 3-トリフルオロプロピル)ボリシリコサン、分子鎖両末端シラノール基封

鎖ジメチルシリコサン・メチルビニルシリコサンコポリマー、分子鎖両末端シラノール基封鎖ジメチルシリコサン・メチルビニルシリコサン・メチルフェニルシリコサンコポリマー、式：(CH₃)₂SiO_{1/2}で表されるシリコサン単位と式：(CH₃)₂(CH₂=CH)SiO_{1/2}で表されるシリコサン単位と式：CH₃SiO_{1/2}で表されるシリコサン単位と式：(CH₃)₂SiO_{2/2}で表されるシリコサン単位からなるコポリマーが挙げられる。

【0014】(B)成分の硬化剤は、本組成物がヒドロシリル化反応硬化型のものである場合には、一分子中に平均2個以上のケイ素原子結合水素原子を有するオルガノボリシリコサンと白金系触媒からなるものである。このオルガノボリシリコサン中のケイ素原子結合に結合している基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、ベンチル基、ヘキシル基等のアルキル基；シクロベンチル基、シクロヘキシル基等のシクロアルキル基；フェニル基、トリル基、キシリル基等のアリール基；ベンジル基、フェネチル基等のアラルキル基；3, 3, 3-トリフルオロプロピル基、3-クロロプロピル基、3-クロロプロピル基等のハロゲン化アルキル基が挙げられ、好ましくは、アルキル基、アリール基であり、特に好ましくは、メチル基、フェニル基である。また、このオルガノボリシリコサンの粘度は限定されないが、25°Cにおける粘度が1～100,000 mPa·sであることが好ましく、特に、1～5,000 mPa·sであることが好ましい。このようなオルガノボリシリコサンの分子構造は限定されず、例えば、直鎖状、分岐鎖状、一部分岐を有する直鎖状、環状、樹枝状が挙げられる。このオルガノボリシリコサンはこれらの分子構造を有する单一重合体、これらの分子構造からなる共重合体、またはこれらの混合物であってよい。

【0015】このようなオルガノボリシリコサンとしては、例えば、分子鎖両末端ジメチルハイドロジェンシリコシリ基封鎖ジメチルボリシリコサン、分子鎖両末端トリメチルシリコシリ基封鎖ジメチルシリコサン・メチルハイドロジェンシリコサンコポリマー、分子鎖両末端ジメチルハイドロジェンシリコシリ基封鎖ジメチルシリコサン・メチルハイドロジェンシリコサンコポリマー、式：(CH₃)₂SiO_{1/2}で表されるシリコサン単位と式：(CH₃)₂HSiO_{1/2}で表されるシリコサン単位と式：SiO_{4/2}で表されるシリコサン単位からなるオルガノシリコサンコポリマーが挙げられる。

【0016】本組成物において、このオルガノボリシリコサンの含有量は、(A)成分中のケイ素原子結合アルケニル基1モルに対して、本成分中のケイ素原子結合水素原子が0.1～1.5モルとなる量である。これは本成分の含有量が上記範囲の下限未満となる量であると、得られるシリコーンゴム組成物が十分に硬化しなくなるからであり、一方、上記範囲の上限を超えると、得られるシリコーンゴムが非常に硬質となり、表面に多数のクラック

クを生じたりするからである。

【0017】また、白金系触媒は本組成物の硬化を促進するための触媒であり、例えば、塩化白金酸、塩化白金酸のアルコール溶液、白金のオレフィン錯体、白金のアルケニルシロキサン錯体、白金のカルボニル錯体が挙げられる。

【0018】本組成物において、白金系触媒の含有量は、(A)成分に対して本成分中の白金金属が重量単位で0.01～1,000 ppmとなる量であり、好ましくは、0.1～500 ppmとなる量である。これは、本成分の含有量が上記範囲の下限未満であると、得られるシリコーンゴム組成物が十分に硬化しなくなる恐れがあるからであり、一方、上記範囲の上限を超える量を配合しても得られるシリコーンゴム組成物の硬化速度は向上しないからである。

【0019】また、本組成物が縮合反応硬化型のものである場合には、(B)成分は、一分子中に少なくとも3個のケイ素原子結合加水分解性基を有するシランもしくはその部分加水分解物、および必要に応じて縮合反応用触媒からなることを特徴とする。このシラン中のケイ素原子結合加水分解性基としては、例えば、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基等のアルコキシ基；メトキシエトキシ基、エトキシエトキシ基、メトキシプロポキシ基等のアルコキシアルコキシ基；アセトキシ基、オクタノイルオキシ基等のアシロキシ基、ジメチルケトオキシム基、メチルエチルケトオキシム基等のケトオキシム基；イソプロペニルオキシ基、1-エチル-2-メチルビニルオキシ基等のアルケニルオキシ基、ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ブチルアミノ基等のアミノ基；ジメチルアミノキシ基、ジエチルアミノキシ基等のアミノキシ基；N-メチルアセトアミド基、N-エチルアセトアミド基が挙げられる。また、このシラン中は一価炭化水素基を結合していてもよく、この一価炭化水素基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、ベンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基、オクタデシル基等のアルキル基；シクロベンチル基、シクロヘキシル基等のシクロアルキル基；ビニル基、アリル基等のアルケニル基；フェニル基、トリル基、キシリル基、ナフチル基等のアリール基；ベンジル基、フェネチル基、フェニルプロピル基等のアラルキル基；3-クロロプロピル基、3,3,3-トリフルオロプロピル基等のハロゲン化アルキル基が挙げられる。このようなシランもしくはその部分化水分子怪物としては、例えば、メチルトリエトキシシラン、ビニルトリエトキシシラン、ビニルトリエトキシシラン、エチルオルソシリケートが挙げられる。

【0020】本組成物において、このシランもしくはその部分加水分解物の含有量は、(A)成分100重量部に対して0.01～20重量部であることが好ましく、特に、0.1～10重量部であることが好ましい。これ

は、このシランもしくはその部分加水分解物の含有量が上記範囲の下限未満の量であると、得られる組成物の貯蔵安定性が低下したり、また、接着性が低下する傾向があるからであり、一方、上記範囲の上限をこえる量であると、得られる組成物の硬化が著しく遅くなったりする傾向があるからである。

【0021】また、縮合反応用触媒は任意の成分であり、例えば、アミノキシ基、アミノ基、ケトオキシム基などを有するシランを硬化剤として用いる場合には必須ではない。このような縮合反応用触媒としては、例えば、テトラブチルチタネート、テトライソプロピルチタネート等の有機チタン酸エステル；ジイソプロポキシビス(アセチルアセテート)チタン、ジイソプロポキシビス(エチルアセトアセテート)チタン等の有機チタンキレート化合物；アルミニウムトリス(アセチルアセトネート)、アルミニウムトリス(エチルアセトアセテート)等の有機アルミニウム化合物；ジルコニウムテトラ(アセチルアセトネート)、ジルコニウムテトラブチレート等の有機アルミニウム化合物；ジブチルスズジオクトエート、ジブチルスズジラウレート、ブチルスズ-2-エチルヘキソエート等の有機スズ化合物；ナフテン酸スズ、オレイン酸スズ、ブチル酸スズ、ナフテン酸コバルト、ステアリン酸亜鉛等の有機カルボン酸の金属塩；ヘキシルアミン、燐酸ドデシルアミン等のアミン化合物、およびその塩；ベンジルトリエチルアンモニウムアセテート等の4級アンモニウム塩；酢酸カリウム、硝酸リチウム等のアルカリ金属の低級脂肪酸塩；ジメチルヒドロキシルアミン、ジエチルヒドロキシルアミン等のジアルキルヒドロキシルアミン；グアニジル基含有有機ケイ素化合物等が挙げられる。

【0022】本組成物において、この縮合反応用触媒の含有量は任意量であるが、(A)成分100重量部に対して0.01～20重量部であることが好ましく、特に、0.1～10重量部であることが好ましい。これは、この触媒が必須である場合、この触媒の含有量が上記範囲の下限未満の量であると、得られる組成物が十分に硬化しなくなる恐れがあるからであり、一方、上記範囲の上限をこえると、得られる組成物の貯蔵安定性が低下する恐れがあるからである。

【0023】また、本組成物がフリーラジカル反応硬化型のものである場合には、(B)成分は有機過酸化物である。この有機過酸化物としては、例えば、ベンゾイルパーオキサイド、ジクミルパーオキサイド、2,5-ジメチルビス(2,5-t-ブチルパーオキシ)ヘキサン、ジ-t-ブチルパーオキサイド、t-ブチルパーエンゾエートが挙げられる。この有機過酸化物の添加量は、上記(A)成分のオルガノポリシロキサン100重量部に対して0.1～5重量部の範囲内となる量であることが好ましい。

【0024】(C)成分の熱伝導性充填剤は、得られるシ

リコーンゴムに熱伝導性を付与するための成分であり、アルミニウム粉末、銅粉末、ニッケル粉末等の金属系粉末；アルミナ粉末、酸化マグネシウム粉末、酸化ベリリウム粉末、酸化クロム粉末、酸化チタン粉末等の金属酸化物系粉末；窒化ホウ素粉末、窒化アルミニウム粉末等の金属窒化物系粉末；炭化ホウ素粉末、炭化チタン粉末、炭化珪素粉末等の金属炭化物系粉末が例示され、特に、得られるシリコーンゴムに電気絶縁性が必要な場合は、金属酸化物系粉末、金属窒化物系粉末、または金属炭化物系粉末であることが好ましく、特に、アルミナ粉末が好ましい。(C)成分の熱伝導性充填剤として、前記のような粉末を1種用いてもよく、また、2種以上を組み合わせて用いてもよい。(C)成分の平均粒径は限定されないが、好ましくは、0.1～100μmである。また、(C)成分の熱伝導性充填剤としてアルミナ粉末を用いる場合には、(C-1)平均粒径が5～50μmである球状のアルミナ粉末と(C-2)平均粒径が0.1～5μmである球状もしくは不定形状のアルミナ粉末との混合物を用いることが好ましく、特に、この混合物が(C-1)成分30～90重量%と(C-2)成分10～60重量%からなるものであることが好ましい。

【0025】(C)成分の含有量は限定されないが、良好な熱伝導性を有するシリコーンゴムを形成するために、(A)成分100重量部に対して500～2,500重量部であることが好ましく、さらには、500～2,000重量部であることが好ましく、特には、800～2,000重量部であることが好ましい。これは、(C)成分の含有量が上記範囲の下限未満であると、得られるシリコーンゴム組成物を長期間保存したときに熱伝導性充填剤が沈降分離したり、得られるシリコーンゴムの熱伝導性が不十分となる恐れがあるからであり、一方、上記範囲の上限を超えると、得られるシリコーンゴム組成物中に熱伝導性充填剤を均一に分散できなくなる恐れがあるからである。

【0026】本組成物は、上記の(A)成分～(C)成分から少なくともなる熱伝導性シリコーンゴム組成物において、上記(C)成分の表面が(D)成分のシルアルキレンオリゴシロキサンで処理されているか、あるいは上記(A)成分～(C)成分から少なくともなる熱伝導性シリコーンゴム組成物に、さらに(D)成分のシルアルキレンオリゴシロキサンを含有することを特徴とする。この(D)成分のシルアルキレンオリゴシロキサンは、高熱伝導性のシリコーンゴムを形成するために、本組成物中に(C)成分の熱伝導性充填剤を多量に含有させても、本組成物の取扱性および成形性を良好にさせるための特徴的な成分であり、一般式：

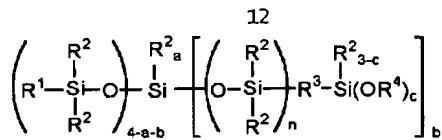
【化5】

10

20

30

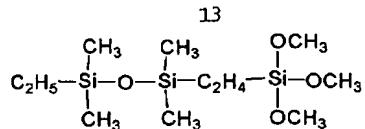
40



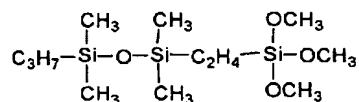
で表される。上式中のR¹は脂肪族不飽和結合を有さない炭素原子数2以上の一価炭化水素基であり、好ましくは、脂肪族不飽和結合を有さない炭素原子数6～20の一価炭化水素基である。このようなR¹の一価炭化水素基としては、例えば、エチル基、プロピル基、ブチル基、ベンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基、ウンデシル基、ドデシル基、トリデシル基、テトラデシル基、ペンタデシル基、ヘキサデシル基、ヘptaデシル基、オクタデシル基、ノナデシル基、エイコシル基等の直鎖状アルキル基；2-メチルウンデシル基、1-ヘキシルヘプチル基等の分岐鎖状アルキル基；シクロドデシル基等の環状アルキル基；2-(2,4,6-トリメチルフェニル)プロピル基等のアラルキル基が挙げられ、好ましくは、炭素原子数2～20の直鎖状アルキル基であり、特に好ましくは、炭素原子数6～20の直鎖状アルキル基である。また、上式中のR²は同じか、または異なる脂肪族不飽和結合を有さない炭素原子数1～10の一価炭化水素基であり、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、ヘキシル基、デシル基等の直鎖状アルキル基；イソプロピル基、ターシャリーブチル基、イソブチル基等の分岐鎖状アルキル基；シクロヘキシル基等の環状アルキル基；フェニル基、トリル基、キシリル基等のアリール基；ベンジル基、フェネチル基等のアラルキル基が挙げられ、好ましくは、炭素原子数1～4のアルキル基であり、特に好ましくは、メチル基、エチル基である。また、上式中のR³は炭素原子数2以上のアルキレン基であり、メチルメチレン基、エチレン基、ブチレン基、ヘキシレン基が例示され、好ましくは、エチレン基、メチルメチレン基、ヘキシレン基であり、特に好ましくは、エチレン基、メチルメチレン基である。また、上式中のR⁴はアルキル基であり、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、ヘキシル基、デシル基等の直鎖状アルキル基；イソプロピル基、ターシャリーブチル基、イソブチル基等の分岐鎖状アルキル基；シクロヘキシル基等の環状アルキル基が挙げられ、好ましくは、炭素原子数1～4のアルキル基であり、特に好ましくは、メチル基、エチル基である。また、上式中のaは0～2の整数であり、bは1～3の整数であり、かつ、a+bは1～3の整数である。特に、aは2であり、bは1であることが好ましい。また、上式中のcは1～3の整数である。また、上式中のnは0または1である。

【0027】このような(D)成分のシルアルキレンオリゴシロキサンとしては次のような化合物が例示される。

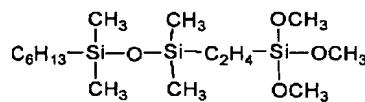
【化6】



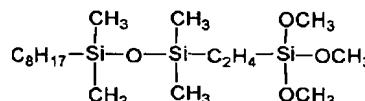
【化7】



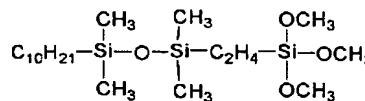
【化8】



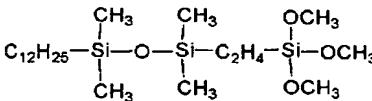
【化9】



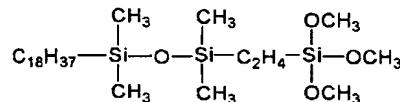
【化10】



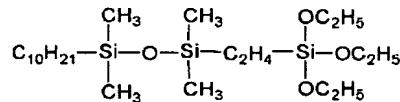
【化11】



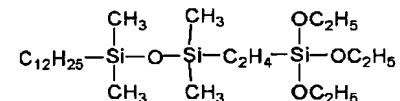
【化12】



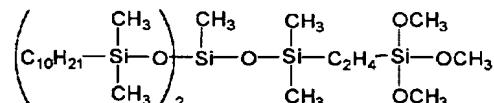
【化13】



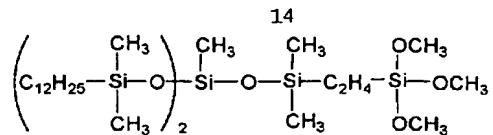
【化14】



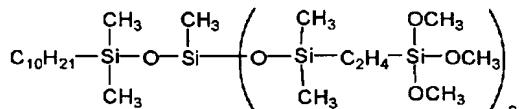
【化15】



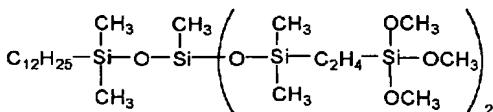
【化16】



【化17】

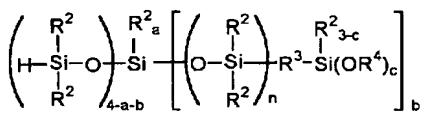


10 【化18】



【0028】このような(D)成分のシリアルキレンオリゴシロキサンを調製する方法としては、一般式：

【化19】



20

で表されるケイ素原子結合水素原子含有シリアルキレンオリゴシロキサンと一分子中に脂肪族二重結合を一個有する炭化水素化合物を、ヒドロシリル化反応用触媒により付加反応させる方法が例示される。

【0029】このケイ素原子結合水素原子含有シリアルキレンオリゴシロキサンにおいて、上式中のR²は同じか、または異なる脂肪族不飽和結合を有さない炭素原子数1～10の一価炭化水素基であり、前記と同様の基が例示され、好ましくは、炭素原子数1～4のアルキル基であり、特に好ましくは、メチル基、エチル基である。また、上式中のR³は炭素原子数2以上のアルキレン基であり、前記と同様の基が例示され、原料の入手のし易さから、エチレン基、メチルメチレン基、ヘキシレン基が好ましく、特に、エチレン基、メチルメチレン基が好ましい。また、上式中のR⁴はアルキル基であり、前記と同様の基が例示され、好ましくは、メチル基、エチル基である。また、上式中のaは0～2の整数であり、bは1～3の整数であり、かつ、a+bは1～3の整数である。特に、原料の入手のし易さ、および合成の容易さから、aは2であり、bは1であることが好ましい。また、上式中のcは1～3の整数である。また、上式中のnは0または1である。このようなケイ素原子結合水素原子含有シリアルキレンオリゴシロキサンとしては、例えば、トリメトキシシリルエチル(ジメチルシロキシ)ジメチルシラン、トリエトキシシリルエチル(ジメチルシロキシ)ジメチルシラン、トリプロポキシシリルエチル(ジメチルシロキシ)ジメチルシラン等のトリアルコキシリルエチル(ジアルキルシロキシ)ジアルキルシラン化合物；トリメトキシシリルエチル[メチルビス(ジメチル

シロキシ)シロキシ]ジメチルシラン、トリエトキシシリルエチル[メチルビス(ジメチルシロキシ)シロキシ]ジメチルシラン、トリプロポキシシリルエチル[メチルビス(ジメチルシロキシ)シロキシ]ジメチルシラン等のトリアルコキシリルエチル[アルキルビス(ジアルキルシロキシ)シロキシ]ジアルキルシラン化合物；トリメトキシリルエチル[トリス(ジメチルシロキシ)シロキシ]ジメチルシラン、トリエトキシシリルエチル[トリス(ジメチルシロキシ)シロキシ]ジメチルシラン、トリプロポキシリルエチル[トリス(ジメチルシロキシ)シロキシ]ジメチルシラン等のトリアルコキシリルエチル[トリス(ジアルキルシロキシ)シロキシ]ジメチルシラン化合物；ビス(トリメトキシリルエチルジメチルシロキシ)メチル(ジメチルシロキシ)シラン、ビス(トリエトキシリルエチルジメチルシロキシ)メチル(ジメチルシロキシ)シラン、ビス(トリプロポキシリルエチルジメチルシロキシ)メチル(ジメチルシロキシ)シラン等のビス(トリアルコキシリルエチルジアルキルシロキシ)アルキル(ジアルキルシロキシ)シラン化合物が挙げられる。

【0030】また、炭化水素化合物は一分子中に脂肪族二重結合を一個有することを特徴とし、好ましくは、一分子中に脂肪族二重結合を一個有する炭素原子数2～20の炭化水素化合物であり、特に好ましくは、一分子中に脂肪族二重結合を一個有する炭素原子数6～20の炭化水素化合物である。この炭化水素化合物の分子構造は限定されず、例えば、直鎖状、分岐鎖状、環状が挙げられる。また、炭化水素化合物中の脂肪族二重結合の位置は限定されないが、反応性が良好であることから、分子鎖末端であることが好ましい。このような炭化水素化合物としては、例えば、エチレン、プロパン、1-ブテン、2-ブテン、1-ベンテン、2-ベンテン、1-ヘキセン、2-ヘキセン、3-ヘキセン、1-ヘプテン、1-オクテン、1-ノネン、1-デセン、1-ウンデセン、1-ドデセン、1-トリデセン、6-トリデセン、1-テトラデセン、1-ベンタデセン、1-ヘキサデセン、1-ヘプタデセン、1-オクタデセン、1-ノナデセン、1-エコイセン等の直鎖状脂肪族炭化水素化合物；2-メチルウンデセン等の分岐鎖状脂肪族炭化水素化合物；シクロドデセン等の環状脂肪族炭化水素化合物；2-(2, 4, 6-トリメチルフェニル)プロパン等の脂肪族二重結合含有芳香族炭化水素化合物が挙げられ、好ましくは、直鎖状脂肪族炭化水素化合物である。

【0031】ヒドロシリル化反応用触媒は、上記の製造方法において、付加反応を促進する触媒であり、例えば、長周期率表の第VIII属遷移金属系の触媒が挙げられ、好ましくは、白金系触媒である。この白金系触媒としては、塩化白金酸、塩化白金酸のアルコール溶液、白金のオレフィン錯体、白金のアルケニルシロキサン錯体、白金のカルボニル錯体が例示される。

【0032】上記の製造方法においてシルアルキレンオ

リゴシロキサンと炭化水素化合物のモル比は限定されないが、シルアルキレンオリゴシロキサン1モルに対して炭化水素化合物を0.5～1.5モルとなる量反応させることができ好ましく、特に、これが0.95～1.1モルとなる量反応させることができ好ましい。

【0033】(C)成分の表面を(D)成分で処理する方法としては、例えば、(C)成分を攪拌機で攪拌しながら、室温～200°Cで(D)成分またはその溶液を噴霧した後、乾燥する方法、(C)成分と(D)成分またはその溶液を攪拌機中に混合した後、乾燥する方法が例示される。また、(A)成分中に(C)成分と(D)成分を添加し、in-situで処理する方法(インテグラルブレンド法)により、(C)成分の表面を(D)成分で処理してもよい。インテグラルブレンド法においては、(C)成分の表面処理に関与しない(D)成分が残るが、問題がなければ、そのまま熱伝導性シリコーンゴム組成物中に含有されていてもよい。

【0034】(D)成分により(C)成分の表面を予め処理する場合、(D)成分の処理量は限定されないが、好ましくは、(C)成分100重量部に対して0.1～10重量部であり、特に好ましくは、0.1～5重量部である。これは、(D)成分の含有量が上記範囲の下限未満であると、(C)成分を多量に含有させた場合に、得られる熱伝導性シリコーンゴム組成物の取扱性および成形性が低下する恐れがあり、また、貯蔵中に(C)成分が沈降分離しやすくなる恐れがあるからであり、一方、上記範囲の上限を超えて処理効果はあまり変わらないからである。また、インテグラルブレンド法により、(C)成分の表面を処理する場合、あるいは、(D)成分を熱伝導性シリコーンゴム組成物中に単に含有させる場合、(D)成分の含有量は限定されないが、これまた、(C)成分100重量部に対して0.1～10重量部であり、特に好ましくは、0.1～5重量部である。これは、(D)成分の含有量が上記範囲の下限未満であると、(C)成分を多量に含有させた場合に、得られる熱伝導性シリコーンゴム組成物の取扱性および成形性が低下する恐れがあり、また、貯蔵中に(C)成分が沈降分離しやすくなる恐れがあるからであり、一方、上記範囲の上限を超えると、得られる熱伝導性シリコーンゴムの物理的特性が低下する恐れがあるからである。

【0035】さらに、本組成物には、本発明の目的を損なわない限り、その他任意の成分として、例えば、ヒュームドシリカ、沈降性シリカ、ヒュームド酸化チタン等の充填剤、この充填剤の表面を有機ケイ素化合物により疎水化処理した充填剤；アセチレン系化合物、ヒドラジン系化合物、フォスフィン系化合物、メルカブタン系化合物等の付加反応抑制剤；その他、顔料、染料、蛍光染料、耐熱添加剤、トリアゾール系化合物以外の難燃性付与剤、可塑剤、接着付与剤を含有してもよい。

【0036】本組成物を硬化させる方法は限定されず、

例えば、本組成物を成形後、室温で放置する方法、本組成物を成形後、50～200°Cに加熱する方法が挙げられる。また、このようにして得られるシリコーンゴムの性状は限定されないが、例えば、高硬度のゴム状から低硬度のゴム状、すなわちゲル状が挙げられ、得られるシリコーンゴムを放熱材料として部材に十分に密着させることができ、また、取扱性が良好であることから、JIS K 6253に規定のタイプEデュロメータ硬さが5～90の範囲内であるものが好ましい。

【0037】

【実施例】本発明の熱伝導性シリコーンゴム組成物を実施例により詳細に説明する。なお、実施例中の特性は25°Cにおける値である。また、熱伝導性シリコーンゴム組成物の特性は次のようにして測定した。

【熱伝導性シリコーンゴム組成物のちょう度】50mlのガラス製ビーカーに熱伝導性シリコーンゴム組成物を注入した後、この組成物の1/4ちょう度をJIS K 2220に規定の方法により測定した。なお、ちょう度の値が大きいということは、熱伝導性シリコーンゴム組成物の可塑性が大きく、取扱性が優れることを意味する。

【熱伝導性シリコーンゴム組成物の成形性】ヒドロシリル化反応硬化型の熱伝導性シリコーンゴム組成物を厚さ1mmとなるように50μmのPET(ポリエチレンテレフタレート)製フィルムの間に挟み込み、100°C×30分間加熱硬化させた。その後、PETフィルムを剥がし取り、シリコーンゴムシートを成形できたかどうかを観察し、シートを問題無く成形できた場合を、○：成形性良好、一部分凝集破壊したもののシートに成形できた部分があった場合を、△：成形性やや不良、大部分が凝集破壊してシートに成形できなかった場合を、×：成形性不良、として評価した。また、縮合反応硬化型の熱伝導性シリコーンゴム組成物を厚さ1mmとなるように50μmのPET製フィルム上にコーティングし、室温で1週間放置した後、PETフィルムを剥がし取り、シリコーンゴムシートを成形できたかどうかを観察し、上記と同様に評価した。

【シリコーンゴムの熱伝導率】シリコーンゴムの熱伝導率をJIS R 2616に規定の熱線法に従って、京都電子工業株式会社製の迅速熱伝導率計 QTM-500により測定した。

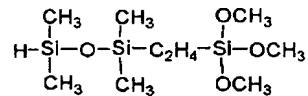
【シリコーンゴムの硬さ】シリコーンゴムの硬さを、JIS K 6253に規定のタイプEデュロメータにより測定した。

【0038】【参考例1】攪拌機、温度計、冷却管、滴下漏斗を備えた300ミリリットルの4つ口フラスコに窒素雰囲気下で1, 1, 3, 3-テトラメチルジシロキサン81.6グラム(0.61モル)を投入した。次いで、白金と1, 3-ジビニルテトラメチルジシロキサンとの錯体を白金金属量が反応混合物の総重量に対して5ppm

10

になるように添加した。得られた混合物を60°Cに加熱し、ビニルトリメトキシシラン60グラム(0.41モル)を、反応溶液の温度が60°Cを超えないように、水冷または空冷しながら、2時間かけて滴下した。滴下終了後、60°Cで1時間攪拌し、反応混合物をガスクロマトグラフィー(以下、GLC)により分析した結果、ビニルトリメトキシシランのピークが消失していたので反応終了とした。残存している未反応の1, 1, 3, 3-テトラメチルジシロキサンを常圧で留去し、減圧蒸留により83～89°C/15mmHgの留分82g(収率71.6%)を得た。この留分を核磁気共鳴分析(以下、NMR)および赤外分光分析(以下、IR)により分析したところ、この留分は、式：

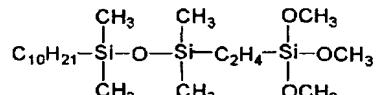
【化20】



で表されるシルアルキレンオリゴシロキサンであることが判明した。このシロキサンのGLCによる純度は100%であった。

【0039】【参考例2】還流冷却器、温度計、滴下漏斗を取り付けた100ミリリットルの4つ口フラスコに、窒素雰囲気下で参考例1で調製したシルアルキレンオリゴシロキサン15グラム(0.053モル)を投入した。次いで、白金と1, 3-ジビニルテトラメチルジシロキサンとの錯体を白金金属量が反応混合物総重量に対して0.5ppmになるように添加した。得られた混合物を80°Cに加熱した後、1-デセン7.8グラム(0.056モル)を滴下した。滴下終了後、80～130°Cで1.5時間攪拌した後、反応混合物をサンプリングし、GLCにより分析した結果、参考例1で調製したシルアルキレンオリゴシロキサンのピークがほぼ消失していたので反応終了とした。低沸点物を加熱減圧留去し22.1グラム(収率98.4%)の液体を得た。この液体をNMRおよびIRにより分析した結果、この液体は、式：

【化21】



で表されるシルアルキレンオリゴシロキサンであることが判明した。このシロキサンのGLCによる純度は96.5%であった。

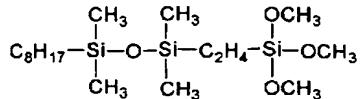
【0040】【参考例3】参考例1で調製したシルアルキレンオリゴシロキサン20グラム(0.071モル)、白金と1, 3-ジビニルテトラメチルジシロキサンとの錯体(白金金属量は反応混合物総重量に対して0.75ppm)、および1-オクテン6.9グラム(0.082モル)を使用し、実施例1と同様にして付加反応を行った。参考

40

50

例2と同様に後処理した結果、27.3グラム(收率97.7%)の液体を得た。この液体をNMRおよびIRにより分析した結果、この液体は、式：

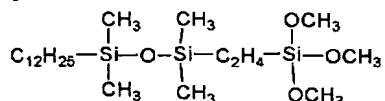
【化22】



で表されるシリアルキレンオリゴシロキサンであることが判明した。このシロキサンのGLCによる純度は100%であった。

【0041】[参考例4]参考例1で調製したシリアルキレンオリゴシロキサン20グラム(0.071モル)、白金と1,3-ジビニルテトラメチルジシロキサンとの錯体(白金金属量は反応混合物総重量に対して1ppm)、および1-ドデセン12.5グラム(0.075モル)を使用し、実施例1と同様にして付加反応を行った。参考例2と同様に後処理した結果、27.8グラム(收率87%)の液体を得た。この液体をNMRおよびIRにより分析した結果、この液体は、式：

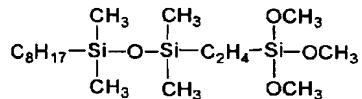
【化23】



で表されるシリアルキレンオリゴシロキサンであることが判明した。このシロキサンのGLCによる純度は100%であった。

【0042】[参考例5]V-ブレンダー中に、平均粒径が10μmである真球状のアルミナ粉末450重量部、平均粒径が2.2μmである不定形状のアルミナ粉末450重量部、および参考例3で調製した、式：

【化24】

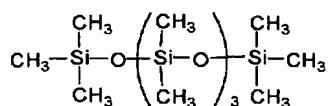


で表されるシリアルキレンオリゴシロキサン5重量部を投入し、窒素ガス気流下、160°Cで2時間混合して表面処理アルミナ粉末を調製した。

【0043】[参考例6]V-ブレンダー中に、平均粒径が10μmである真球状のアルミナ粉末450重量部、平均粒径が2.2μmである不定形状のアルミナ粉末450重量部、およびメチルトリメトキシシラン10重量部を投入し、窒素ガス気流下、160°Cで2時間混合して表面処理アルミナ粉末を調製した。

【0044】[参考例7]V-ブレンダー中に、平均粒径が10μmである真球状のアルミナ粉末450重量部、平均粒径が2.2μmである不定形状のアルミナ粉末450重量部、および式：

【化25】



で表されるオリゴシロキサン5重量部を投入し、窒素ガス気流下、160°Cで2時間混合して表面処理アルミナ粉末を調製した。

【0045】[実施例1]参考例5で調製した表面処理アルミナ粉末900重量部、粘度が930mPa·sであり、分子鎖末端がジメチルビニルシロキシ基とトリメチルシロキシ基で封鎖された、一分子中に平均1個のケイ素原子結合ビニル基を有するジメチルポリシロキサン(ビニル基の含有量=0.11重量%)98重量部、粘度が4mPa·sである分子鎖両末端トリメチルシロキシ基封鎖ジメチルシロキサン・メチルハイドロジェンシロキサンコポリマー(ケイ素原子結合水素原子の含有量=0.78重量%)0.54重量部、および白金含有量が0.5重量%である白金の1,3-ジビニル-1,1,3,3-テトラメチルジシロキサン錯体0.2重量部を均一に混合して、付加反応硬化型のシリコーンゴム組成物を調製した。このシリコーンゴム組成物の特性を表1に示した。

【0046】[比較例1]実施例1において、参考例5で調製した表面処理アルミナ粉末の代わりに参考例6で調製した表面処理アルミナ粉末を用いた以外は実施例1と同様にして付加反応硬化型のシリコーンゴム組成物を調製した。このシリコーンゴム組成物の特性を表1に示した。

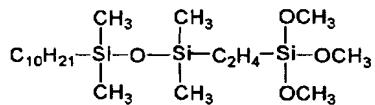
【0047】[比較例2]実施例1において、参考例5で調製した表面処理アルミナ粉末の代わりに参考例7で調製した表面処理アルミナ粉末を用いた以外は実施例1と同様にして付加反応硬化型のシリコーンゴム組成物を調製した。このシリコーンゴム組成物の特性を表1に示した。

【0048】[比較例3]平均粒径が10μmである真球状のアルミナ粉末450重量部、平均粒径が2.2μmである不定形状のアルミナ粉末450重量部、粘度が930mPa·sであり、分子鎖末端がジメチルビニルシロキシ基とトリメチルシロキシ基で封鎖された、一分子中に平均1個のケイ素原子結合ビニル基を有するジメチルポリシロキサン(ビニル基の含有量=0.11重量%)98重量部、粘度が4mPa·sである分子鎖両末端トリメチルシロキシ基封鎖ジメチルシロキサン・メチルハイドロジェンシロキサンコポリマー(ケイ素原子結合水素原子の含有量=0.78重量%)0.49重量部、および白金含有量が0.5重量%である白金の1,3-ジビニル-1,1,3,3-テトラメチルジシロキサン錯体0.2重量部を均一に混合して、付加反応硬化型のシリコーンゴム組成物を調製した。このシリコーンゴム組成物の特

性を表1に示した。

【0049】[実施例2] 粘度が360mPa·sである分子鎖両末端ジメチルビニルシロキシ基封鎖ジメチルポリシロキサン(ビニル基の含有量=0.48重量%)95重量部、平均粒径が10μmである真球状のアルミナ粉末450重量部、平均粒径が2.2μmである不定形状のアルミナ粉末450重量部、および参考例2で調製した、式:

【化26】



10

で表されるシルアルキレンオリゴシロキサン10重量部を混合してシリコーンゴムベースを調製した。

【0050】次いで、このシリコーンゴムベース全量に対して、粘度が16mPa·sである分子鎖両末端ジメチルハイドロジェンシロキシ基封鎖ジメチルポリシロキサン(ケイ素原子結合水素原子の含有量=0.13重量%)0.87重量部、粘度が4mPa·sである分子鎖両末端トリメチルシロキシ基封鎖ジメチルシロキサン・メチルハイドロジェンシロキサンコポリマー(ケイ素原子結合水素原子の含有量=0.78重量%)0.87重量部、および白金含有量が0.5重量%である白金の1,3-ジビニル-1,1,3,3-テトラメチルジシロキサン錯体0.2重量部を均一に混合して付加反応硬化型のシリコーンゴム組成物を調製した。このシリコーンゴム組成物の特性を表1に示した。

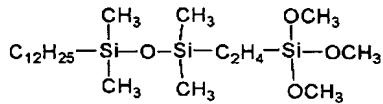
【0051】[比較例4] 粘度が360mPa·sである分子鎖両末端ジメチルビニルシロキシ基封鎖ジメチルポリシロキサン(ビニル基の含有量=0.48重量%)90重量部、平均粒径が10μmである真球状のアルミナ粉末450重量部、平均粒径が2.2μmである不定形状のアルミナ粉末450重量部、および3-グリシドキシプロピルトリメトキシシラン5重量部を混合してシリコーンゴムベースを調製した。

【0052】次いで、このシリコーンゴムベース全量に対して、粘度が16mPa·sである分子鎖両末端ジメチルハイドロジェンシロキシ基封鎖ジメチルポリシロキサン(ケイ素原子結合水素原子の含有量=0.13重量%)0.87重量部、粘度が4mPa·sである分子鎖両末端トリメチルシロキシ基封鎖ジメチルシロキサン・メチルハイドロジェンシロキサンコポリマー(ケイ素原子結合水素原子の含有量=0.78重量%)0.87重量部、および白金含有量が0.5重量%である白金の1,3-ジビニル-1,1,3,3-テトラメチルジシロキサン錯体0.2重量部を均一に混合して付加反応硬化型のシリコーンゴム組成物を調製した。このシリコーンゴム組成物の特性を表1に示した。

【0053】[実施例3] 粘度が800mPa·sであり、

式:(CH₃)₂SiO_{2,1}で表されるシロキサン単位93.50モル%、式:CH₃SiO_{2,1}で表されるシロキサン単位3.30モル%、式:(CH₃)₂SiO_{1,1}で表されるシロキサン単位2.60モル%、および式:(CH₃)₂(CH=CH)SiO_{1,1}で表されるシロキサン単位0.60モル%からなるオルガノポリシロキサン(ビニル基の含有量=0.22重量%)94重量部、平均粒径が10μmである真球状のアルミナ粉末450重量部、平均粒径が2.2μmである不定形状のアルミナ粉末450重量部、および参考例4で調製した、式:

【化27】



10

で表されるシルアルキレンオリゴシロキサン5重量部を混合してシリコーンゴムベースを調製した。

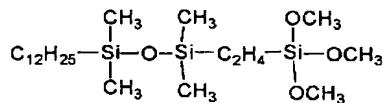
20

【0054】次いで、このシリコーンゴムベース全量に対して、粘度が16mPa·sである分子鎖両末端ジメチルハイドロジェンシロキシ基封鎖ジメチルポリシロキサン(ケイ素原子結合水素原子の含有量=0.13重量%)6.03重量部、および白金含有量が0.5重量%である白金の1,3-ジビニル-1,1,3,3-テトラメチルジシロキサン錯体0.2重量部を均一に混合して付加反応硬化型のシリコーンゴム組成物を調製した。このシリコーンゴム組成物の特性を表1に示した。

30

【0055】[実施例4] 粘度が700mPa·sである分子鎖両末端トリメトキシシロキシ基封鎖ジメチルポリシロキサン94重量部、平均粒径が10μmである真球状のアルミナ粉末450重量部、平均粒径が2.2μmである不定形状のアルミナ粉末450重量部、参考例4で調製した、および式:

【化28】



10

で表されるシルアルキレンオリゴシロキサン5重量部を混合してシリコーンゴムベースを調製した。

40

【0056】次いで、このシリコーンゴムベース全量に対して、メチルトリメトキシシラン3重量部、およびテトラ(n-ブチル)チタネート3重量部を均一に混合して縮合反応硬化型のシリコーンゴム組成物を調製した。このシリコーンゴム組成物の特性を表1に示した。

50

【0057】[比較例5] 粘度が700mPa·sである分子鎖両末端トリメトキシシロキシ基封鎖ジメチルポリシロキサン94重量部、平均粒径が10μmである真球状のアルミナ粉末450重量部、平均粒径が2.2μmである不定形状のアルミナ粉末450重量部、および3-グリシドキシプロピルトリメトキシシラン3重量部を投

入り、予備混合してシリコーンゴムベースを調製した。

【0058】次いで、このシリコーンゴムベース全量に対して、メチルトリメトキシシラン3重量部、およびテトラ(n-ブチル)チタネート3重量部を均一に混合して*

*縮合反応硬化型のシリコーンゴム組成物を調製した。このシリコーンゴム組成物の特性を表1に示した。

【0059】

【表1】

項目	本発明				比較例				
	実施例1	実施例2	実施例3	実施例4	比較例1	比較例2	比較例3	比較例4	比較例5
ちよう度 (mm/10)	8.2	8.0	9.5	7.7	3.8	2.2	1.8	1.5	3.0
成型性	○	○	○	○	×～△	×	×	×	×～△
熱伝導率 (W/m·K)	4.4	5.3	4.4	4.3	4.0	—	—	—	4.4
硬さ	43	40	52	45	57	—	—	—	30

【0060】

【発明の効果】本発明の熱伝導性シリコーンゴム組成物は、高熱伝導性のシリコーンゴムを形成するために、熱※

※伝導性充填剤を多量に含有させても、取扱性および成形性が良好であるという特徴がある。

フロントページの続き

(72)発明者 大川 直

千葉県市原市千種海岸2番2 東レ・ダウ
コーニング・シリコーン株式会社研究開発
本部内

F ターム(参考) 4J002 CP041 CP042 CP051 CP061
CP121 DA077 DA087 DA097
DE077 DE097 DE137 DE147
DE196 DF017 DK007 EA006
EC076 EG006 EK036 EK046
EN006 EN106 EZ006 EZ016
FA087 FB097 FD017 FD142
FD146 GQ00 GQ01

(72)発明者 尼子 雅章

千葉県市原市千種海岸2番2 東レ・ダウ
コーニング・シリコーン株式会社研究開発
本部内